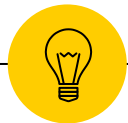


Исследование интерактивной компьютерной химической модели.

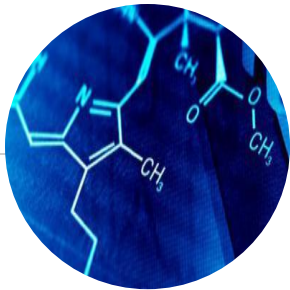


Выполнила: Артамонова Алена.

1

Задача:

Рассмотреть три элемента в данной интерактивной модели.



Цели моделирования:

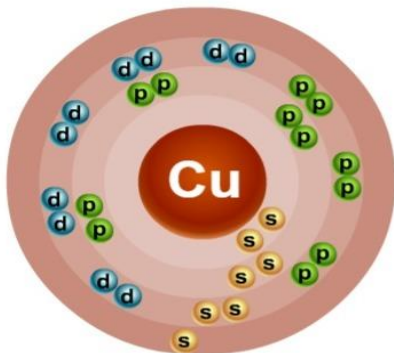
- 1.Познание электронного строения атома.*
- 2.Определение количества орбиталей, электронов в выбранных элементах.*

Элемент:

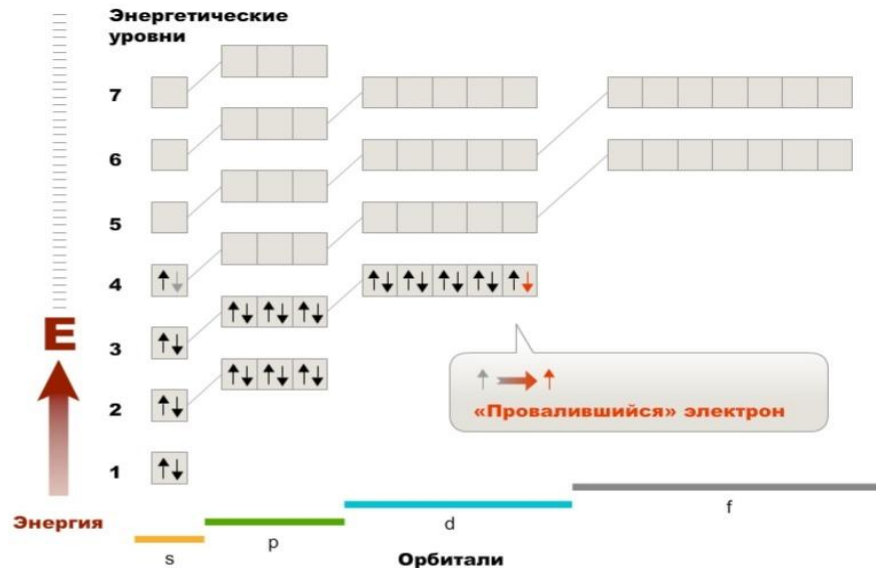
Cu 

Показать

Примеры: Cu, Al 3+, Fe2-, H-



Медь



Электронная формула элемента (копировать в буфер):



Количество электронов:

29 e^-

Управление полосой прокрутки — как в видеоплеерах (можно проматывать или сразу кликнуть в нужное место).
Для точной настройки используйте *колёсико мышки* или *стрелки вниз/вверх* и *влево/вправо* на клавиатуре.

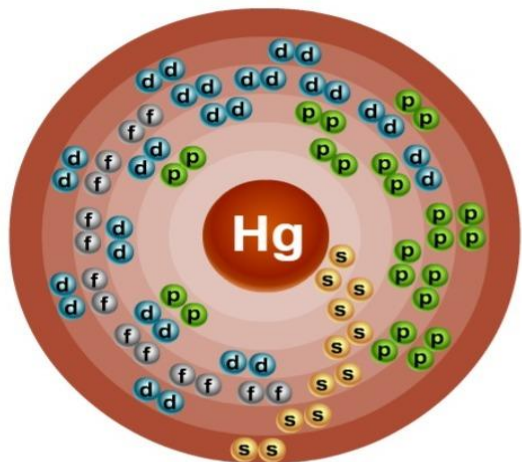
Элемент:

Hg

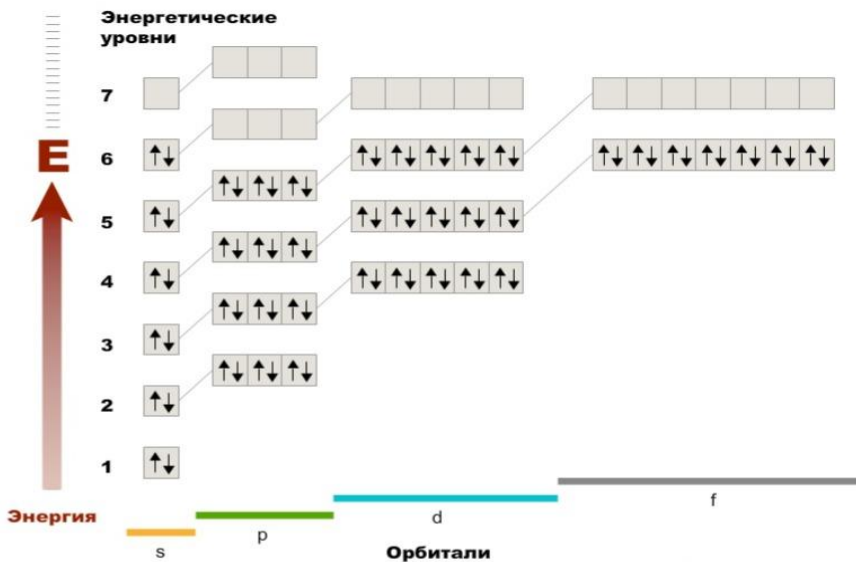


Показать

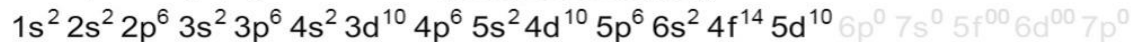
Примеры: Cu, Al 3+, Fe2-, H-



Ртуть



Электронная формула элемента (копировать в буфер):



Количество электронов:

80 e⁻

Управление полосой прокрутки — как в видеоплеерах (можно проматывать или сразу кликнуть в нужное место). Для точной настройки используйте колёсико мышки или стрелки вниз/вверх и влево/вправо на клавиатуре.

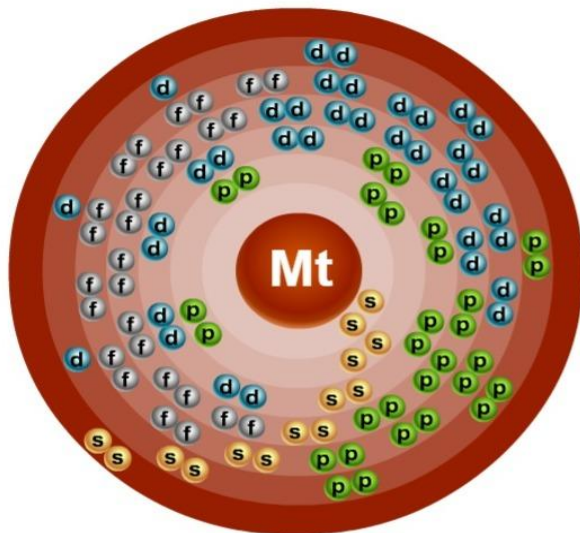
Элемент:

Mt

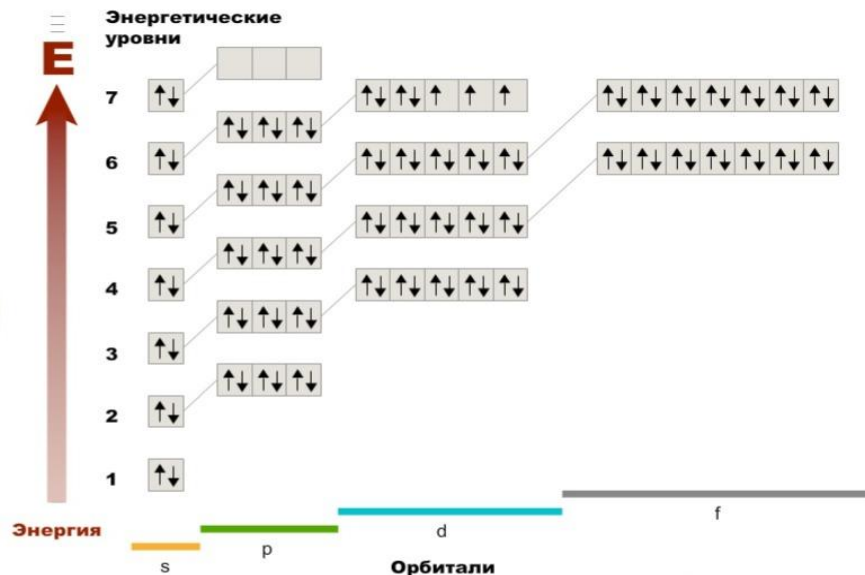


Показать

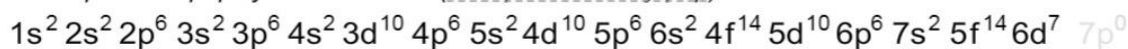
Примеры: Cu, Al 3+, Fe2-, H-



Мейтнерий



Электронная формула элемента (копировать в буфер):



Количество электронов:

109 e^-

Управление полосой прокрутки — как в видеоплеерах (можно проматывать или сразу кликнуть в нужное место). Для точной настройки используйте *колёсико мышки* или *стрелки вниз/вверх и влево/вправо* на клавиатуре.



Вывод:

На данной интерактивной компьютерной химической модели можно детально рассмотреть расположение электронов на энергетических уровнях, их количество.

Существенными минусами является отсутствие показателя количества протонов, нейтронов в ядре (изотопов), возбужденных состояний элементов



Источник:

<http://www.xumuk.ru/esa/fs.html>

